



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



Veröffentlichungsnummer : **0 458 741 A2**

(12)

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer : **91810333.4**

(51) Int. Cl.<sup>5</sup> : **C09D 7/12**

(22) Anmeldetag : **30.04.91**

(30) Priorität : **10.05.90 CH 1588/90**

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung :  
**27.11.91 Patentblatt 91/48**

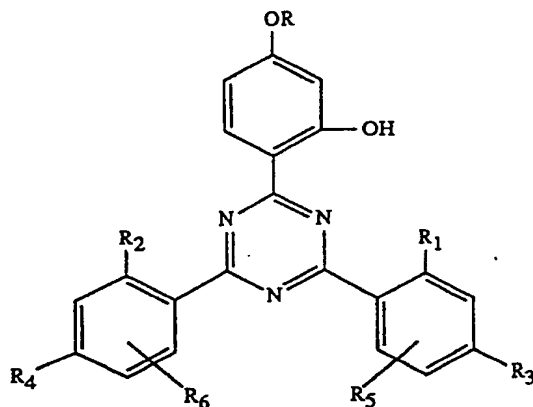
(84) Benannte Vertragsstaaten :  
**DE FR GB IT**

(71) Anmelder : **CIBA-GEIGY AG**  
**Klybeckstrasse 141**  
**CH-4002 Basel (CH)**

(72) Erfinder : **Valet, Andreas, Dr.**  
**Im Bruckacker 18**  
**W-7859 Eimeldingen (DE)**  
Erfinder : **Köhler, Manfred, Dr.**  
**Kehlerstrasse 15**  
**W-7800 Freiburg (DE)**

(54) **Strahlenhärtbare lichtstabilisierte Zusammensetzungen.**

(57) Eine strahlenhärtbare Masse enthält als Lichtschutzmittel einen UV-Absorber der Formel I



worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkyl bedeutet,  
R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, Halogen oder Halogenmethyl bedeuten,  
R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkoxy oder Halogen bedeuten und  
R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> unabhängig voneinander H, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder Halogen bedeuten. Diese UV-Absorber  
zeichnen sich durch geringe Verfärbung aus.

EP 0 458 741 A2

Die Erfindung betrifft eine strahlenhärtable lichtstabilisierte Zusammensetzung auf Basis eines ethylenisch ungesättigten Bindemittels und mindestens eines UV-Absorbers vom Typ der 2-Hydroxyphenyl-s-triazine. Die Erfindung betrifft ferner die Verwendung solcher Zusammensetzungen als Überzugsmittel und ein Verfahren zur Strahlenhärtung dieser Überzugsmittel.

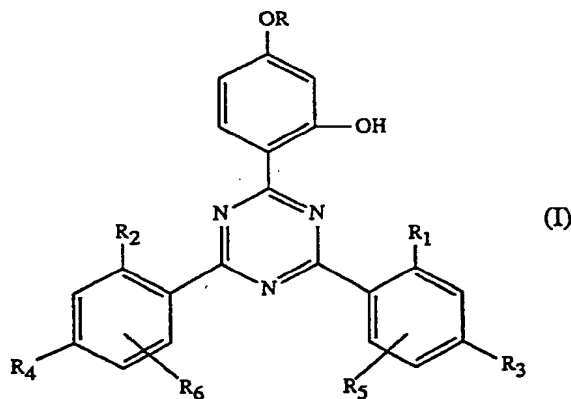
Es ist bekannt, daß UV-Absorber die Photopolymerisation ethylenisch ungesättigter Verbindungen verzögern. Wird dabei, wie üblich, ein Photoinitiator verwendet, so spielt die Wellenlänge der UV-Absorption des Photoinitiators und des UV-Absorbers eine Rolle. So wurden in der DE-A- 1694 253 als Photoinitiatoren Benzoinether sekundärer Alkohole vorgeschlagen, die sich mit kleinen Mengen an UV-Absorbern mit Absorptionsmaxima bei 315-320 nm gut kombinieren lassen. Als UV-Absorber werden dort Derivate des 2-Hydroxybenzophenon, der  $\alpha$ -Cyanoacrylsäure und des 2-Hydroxyphenylbenzotriazols vorgeschlagen. UV-Absorber vom Oxalanilid-Typ wurden im US-A-4 833 038 für strahlenhärtable Acrylatharze vorgeschlagen.

Es wurde weiterhin vorgeschlagen, anstelle von UV-Absorbern Lichtschutzmittel aus der Klasse der Polyalkylpiperidine zu verwenden, die bekanntlich im UV-Bereich nicht absorbieren. Diese Amin-Lichtschutzmittel neigen jedoch zu Verfärbungen in Gegenwart von Carbonyltyp-Photoinitiatoren und können deshalb nur in Verbindung mit speziellen Initiatoren eingesetzt werden, siehe z.B. EP-A-7059.

Es wurde nunmehr gefunden, daß UV-Absorber aus der Klasse der 2-Hydroxyphenyl-s-triazine als Lichtschutzmittel für strahlenhärtable Systeme sehr geeignet sind. Sie verlangsamen die Härtungsgeschwindigkeit, insbesondere in Konzentrationen bis zu 5% nicht in nennenswertem Maße. Sie geben keine Verfärbungen oder zumindest weniger Verfärbung als andere UV-Absorber und Piperidin-Lichtschutzmittel. Auch bei Kombination mit sterisch gehinderten Aminen sind die Verfärbungen geringer als bei anderen UV-Absorbern. Auch bei der Elektronenstrahlhärtung, bei der üblicherweise keine Initiatoren zugesetzt werden, tritt weniger Verfärbung ein als mit anderen Lichtschutzmitteln.

Die Erfindung betrifft daher eine strahlenhärtable lichtstabilisierte Zusammensetzung enthaltend

- A) mindestens ein ethylenisch ungesättigtes Bindemittel und
- B) mindestens einen UV-Absorber der Formel I



worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkyl bedeutet,

R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, Halogen oder Halogenmethyl bedeuten, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkoxy oder Halogen bedeuten und R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> unabhängig voneinander H, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder Halogen bedeuten.

Wenn R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub> oder R<sub>6</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl bedeuten, so kann dies lineares oder verzweigtes Alkyl sein, wie z.B. Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, iso-Butyl, sec-Butyl, tert-Butyl, n-Amyl, n-Hexyl, 2-Ethylbutyl, n-Octyl, 2-Ethylhexyl, tert-Butyl, iso-Nonyl, n-Decyl, n-Undecyl oder n-Dodecyl. Bevorzugt sind diese Substituenten C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, insbesondere Methyl.

R als C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkyl kann darüber hinaus auch ein höherer Alkylrest sein, wie z.B. Tetradecyl, Hexadecyl oder Octadecyl. Bevorzugt ist R C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl.

R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> als C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkoxy sind bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, wie z.B. Methoxy, Ethoxy oder Butoxy. R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> als Halogenmethyl ist insbesondere Trifluormethyl. R<sub>1</sub> bis R<sub>6</sub> als Halogen sind insbesondere Chlor.

Bevorzugt sind Zusammensetzungen, die eine Verbindung der Formel I, worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl ist, R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, OH, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeuten, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder Halogen bedeuten und R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> unabhängig

voneinander H oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeutet n.

Besonders bevorzugt sind Zusammensetzungen, die eine Verbindung der Formel I enthalten, worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl ist, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, CH<sub>3</sub> oder Cl bedeuten und R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> Wasserstoff sind.

5 Diese Verbindungen sind seit langem als UV-Absorber bekannt und wurden als Lichtschutzmittel für polymere Materialien vorgeschlagen, z.B. im US-A-3 118 8 87. Ihre Verwendung in Filmen, Überzugsmitteln und Formmassen in Kombination mit sterisch gehinderten Aminen ist im US-A-4 619 956 beschrieben.

Das ethylenisch ungesättigte Bindemittel ist ein Bindemittel, wie es üblicherweise bei Strahlenpolymerisationen verwendet wird. Es enthält mindestens eine, vorzugsweise mehrere ethylenisch ungesättigte Verbindungen. Die ungesättigten Verbindungen können eine oder mehrere olefinische Doppelbindungen enthalten. Sie können niedermolekular (monomer) oder höhermolekular (oligomer) sein. Beispiele für Monomere mit einer Doppelbindung sind Alkyl- oder Hydroxyalkyl-acrylate oder -methacrylate, wie z.B. Methyl-, Ethyl-, Butyl-, 2-Ethylhexyl- oder 2-Hydroxyethylacrylat, Isobornylacrylat, Methyl- oder Ethylmethacrylat. Weitere Beispiele hierfür sind Acrylnitril, Acrylamid, Methacrylamid, N-substituierte (Meth)acrylamide, Vinylester wie Vinylacetat, 15 Vinylether wie Isobutylvinylether, Styrol, Alkyl- und Halogenstyrole, N-Vinylpyrrolidon, Vinylchlorid oder Vinylidenchlorid.

Beispiele für Monomere mit mehreren Doppelbindungen sind Ethylenglykol-, Propylenglykol-, Neopentylglykol-, Hexamethylenglykol-, oder Bisphenol-A-diacrylat, 4,4'-Bis(2-acryloyloxyethoxy)-diphenylpropan, Trimethylolpropan-triacrylat, Pentaerythrit-triacrylat oder -tetraacrylat, Vinylacrylat, Divinylbenzol, 20 Divinylsuccinat, Diallylphthalat, Triallylphosphat, Triallylisocyanurat oder Tris-(2-acryloyloxyethyl)isocyanurat.

Beispiele für höhermolekulare (oligomere) mehrfach ungesättigte Verbindungen sind acrylierte Epoxidharze, acrylierte Polyether, acrylierte Polyurethane oder acrylierte Polyester. Weitere Beispiele für ungesättigte Oligomere sind ungesättigte Polyesterharze, die meist aus Maleinsäure, Phthalsäure und einem oder mehreren Diolen hergestellt werden und Molekulargewichte von etwa 500 bis 3000 besitzen. Solche ungesättigten Oligomere kann man auch als Prepolymere bezeichnen.

Häufig verwendet man Zweikomponenten-Gemische eines Prepolymeren mit einem mehrfach ungesättigten Monomeren oder Dreikomponentengemische, die außerdem noch ein einfach ungesättigtes Monomer enthalten. Das Prepolymere ist hierbei in erster Linie für die Eigenschaften des Lackfilmes maßgebend, durch seine Variation kann der Fachmann die Eigenschaften des gehärteten Filmes beeinflussen. Das mehrfach ungesättigte Monomere fungiert als Vernetzer, das den Lackfilm unlöslich macht. Das einfach ungesättigte Monomere fungiert als reaktiver Verdünner, mit dessen Hilfe die Viskosität herabgesetzt wird, ohne daß man ein Lösungsmittel verwenden muß.

Solche Zwei- und Dreikomponentensysteme auf der Basis eines Prepolymeren werden sowohl für Druckfarben als auch für Lacke, Photoresists oder andere strahlenhärtbare Massen verwendet. Als Bindemittel für Druckfarben werden vielfach auch Einkomponenten-Systeme auf der Basis photohärtbarer Prepolymerer verwendet.

Ungesättigte Polyesterharze werden meist in Zweikomponentensystemen zusammen mit einem einfach ungesättigten Monomer, vorzugsweise mit Styrol, verwendet. Für Photoresists werden oft spezifische Einkomponentensysteme verwendet, wie z.B. Polymaleinimide, Polychalkone oder Polyimide, wie sie in der DE-OS 2 308 830 beschrieben sind.

Die ungesättigten Verbindungen können auch im Gemisch mit nicht-photopolymerisierbaren filmbildenden Komponenten verwendet werden. Diese können z.B. physikalisch trocknende Polymere bzw. deren Lösungen in organischen Lösungsmitteln sein, wie z.B. Nitrocellulose oder Celluloseacetobutyrat. Diese können aber auch chemisch bzw. thermisch härtbare Harze sein, wie z.B. Polyisocyanate, Polyepoxide oder Melaminharze. Die Mitverwendung von thermisch härtbaren Harzen ist für die Verwendung in sogenannten Hybrid-Systemen von Bedeutung, die in einer ersten Stufe photopolymerisiert werden und in einer zweiten Stufe durch thermische Nachbehandlung vernetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen enthalten vorzugsweise 0,1 bis 5 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 2 Gew.-%, bezogen auf das Bindemittel, des UV-Absorbers der Formel I.

50 Sofern die Zusammensetzungen mit kurzwelligem Licht gehärtet werden, setzt man ihnen zweckmäßigerweise mindestens einen Photoinitiator zu. Es sind heute eine Reihe verschiedener Photoinitiatoren für radikalisch härtbare Systeme erhältlich. Dazu gehören Benzophenon und Benzophenonderivate, Benzoinether, Benzilketale, Dialkoxycetophenone,  $\alpha$ -Hydroxycetophenone,  $\alpha$ -Aminoacetophenone,  $\alpha$ -Halogenacetophenone oder Aroylphosphinoxide. Sie unterscheiden sich durch verschiedene Absorptionsmaxima. Zur Abdeckung eines breiten Absorptionsbereiches kann man ein Gemisch von zwei oder mehreren Photoinitiatoren verwenden.

Zur Beschleunigung der Photopolymerisation können Amin zugesetzt werden, wie z.B. Triethanolamin, N-Methyl-diethanolamin, p-Dimethylaminbenzoesäure-ethylester oder Michler's Keton. Ein Beschleunigung

der Photopolymerisation kann weiterhin durch Zusatz von Photosensibilisatoren geschehen, welche die spektrale Empfindlichkeit verschieben bzw. verbreitern. Beispiele hierfür sind Thioxanthon-, Anthrachinon- und 3-Acylcumarinderivate sowie 3-(Aroylmethylen)-thiazoline.

Als Strahlenquellen für kurzwelliges Licht sind z.B. Quecksilber-mitteldruckstrahler, -hochdruckstrahler oder -niederdruckstrahler, superaktinische Leuchtstoffröhren, Metallhalogenidlampen oder Laser geeignet, deren Emissionsmaxima im Bereich von 250-450 µm liegen.

Der Photoinitiator bzw. das Photoinitiatorgemisch wird vorzugsweise in einer Menge von 0,1 bis 10 Gew.-%, insbesondere 0,5 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Bindemittel, verwendet.

Sofern die Zusammensetzungen mit Elektronenstrahlen gehärtet werden, sind keine Initiatoren oder Beschleuniger nötig. Es gibt hierzu eine Reihe von Bestrahlungsgeräten, die etwa bei 100-400 kV Spannung und 10-100 mA Stromstärke arbeiten. Vorzugsweise geschieht die Elektronenstrahlhärtung in einer Inertgas-Atmosphäre.

Außer den UV-Absorbieren der Formel I können auch noch Lichtschutzmittel aus der Klasse der sterisch gehinderten Amine zugesetzt werden, insbesondere solche aus der Klasse der 2,2,6,6-Tetramethylpiperidine. Solche Lichtschutzmittel absorbieren nicht im UV-Bereich. Es sind eine Reihe solcher Lichtschutzmittel im Handel erhältlich, wie z.B. das Di(2,2,6,6-tetramethyl-4-piperidyl)-sebacat, Di(1,2,2,6,6-pentamethyl-4-piperidyl)-sebacat, Di(1-octyloxy-2,2,6,6-tetramethyl-4-piperidyl)-sebacat oder der Di(1,2,2,6,6-pentamethyl-4-piperidyl)-ester der α-(3,5-Di-tert.butyl-4-hydroxybenzyl)-butylmalonsäure. Bevorzugte Gruppen und weitere Beispiele für verwendbare sterisch gehinderte Amine sind in der EP-A-356 677 auf den Seiten 3-25 aufgeführt. Dieser Teil der genannten EP-A wird als Offenbarungsteil der vorliegenden Beschreibung betrachtet.

Für bestimmte Zwecke kann es von Vorteil sein, ein Gemisch von zwei oder mehr sterisch gehinderten Aminen zuzusetzen. Die Menge an sterisch gehindertem Amin oder Amingemisch beträgt vorzugsweise 0,01 bis 5 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 1 Gew.-%, bezogen auf das Bindemittel.

Weitere Zusätze zum strahlenhärtbaren Gemisch können z.B. Polymerisationsinhibitoren, Füllstoffe, Pigmente, Lösungsmittel, Antioxidantien, Phosphite, Metalldesaktivatoren oder Verlaufhilfsmittel sein.

Die erfindungsgemäßen strahlenhärtbaren Zusammensetzungen können für verschiedene Zwecke verwendet werden. In erster Linie ist ihre Verwendung als Überzugsmittel von Bedeutung. Diese können pigmentiert oder metallisiert sein, bevorzugt ist jedoch die Verwendung in klaren Überzügen. Solche Überzüge können auf verschiedene Materialien aufgebracht werden, z.B. auf Papier, Holz, Metall, Kunststoffen, Glas oder keramischen Massen. Auch als klare Deckschicht für Mehrschicht-Überzüge sind die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen von großem Interesse, da sie die darunterliegenden Schichten gegen UV-Licht schützen.

Weitere Einsatzgebiete sind strahlenhärtbare Photoresists und gedruckte Schaltungen sowie Bildaufzeichnungsverfahren.

Das Aufbringen der strahlenhärtbaren Überzüge auf die Substrate kann nach den üblichen Verfahren erfolgen, z.B. durch Streichen, Sprühen, Tauchen oder Beschichten. Auch ein Aufbringen in mehreren Schichten ist möglich.

Sofern zum Aufbringen ein Lösungsmittel zugesetzt wird, läßt man dieses zweckmäßigerweise vor der Härtung verdunsten. Anschließend geschieht die Härtung durch Bestrahlung mit kurzwelligem Licht oder Elektronenstrahlen. Die Härtungszeiten betragen im allgemeinen einige Sekunden, sie können aber auch kürzer oder länger sein.

Die nachstehenden Beispiele erläutern die Erfindung näher ohne sie auf die Beispiele beschränken zu wollen. Darin bedeuten Teile Gewichtsteile und Prozente Gewichtsprozente.

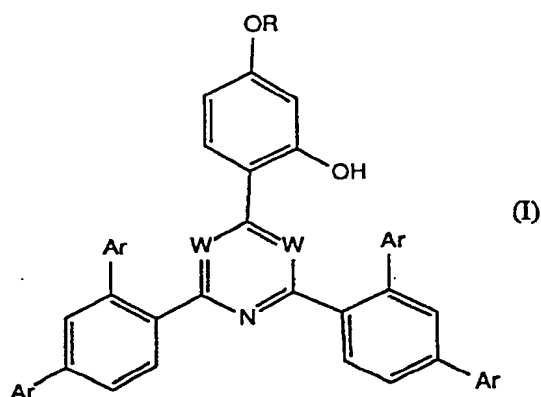
In den Beispielen werden folgende UV-Absorber verwendet:

A) Erfindungsgemäß

5

10

15



20

25

UV-1 : R = H	Ar = CH <sub>3</sub>
UV-2 : R = C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	Ar = CH <sub>3</sub>
UV-3 : R = C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Ar = H
UV-4 : R = C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	Ar = H
UV-5 : R = C <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	Ar = H
UV-6 : R = C <sub>18</sub> H <sub>37</sub>	Ar = H

30

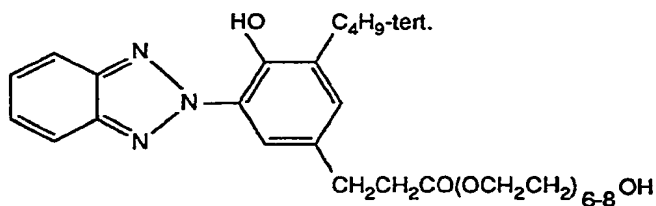
## B) Vergleichsverbindungen

V- 1 : 2-(2-Hydroxy-3,5-di-tert.amyl-phenyl)-benztriazol

V-2

35

40



45

V-3: 2,4-Dihydroxybenzophenon

V-4: 2-Hydroxy-4-dodecyloxybenzophenon

V-5 : N-Ethoxyphenyl-N'-(4-isododecylphenyl)-oxalamid

V-6 : 2-Ethylhexyl-2-cyano-3,3-diphenylacrylat

Beispiel 1 - Elektronenstrahlhärtung eines Klarlackes

50

Es wird ein Klarlack bereitete aus 70 Teilen eines Tris(hydroxyethyl)isocyanuratacrylates (Genomer® T 930, Fa. Mäder, CH) und 30 Teilen 1,6-Hexandiolacrylat. Dazu wird 1 Teil der in der Tabelle 1 angegebenen UV-Absorber zugegeben. Die Lackproben werden auf mit weißem Coil-coat beschichtete Aluminiumbleche aufgetragen und in einem Elektronenstrahl-Gerät (der Fa. Chamilles, Division Energy Sciences International, Genf) mit einer Dosis von 3 Mrad bestrahlt. Die resultierende Filmdicke beträgt ca. 40 µm.

55

15 Minuten nach der Härtung wird der Yellowness Index (YI) nach ASTM D 1925 gemessen. Dabei bedeuten höhere YI-Werte stärkere Verfärbung. Die Werte sind in Tabelle I zusammengefasst.

Tabelle 1

	UV-Absorber (1 %)	YI
5	UV-2	8,6
	UV-3	6,1
10	UV-4	5,5
	UV-5	5,9
	UV-6	6,8
15	V-1	21,5
	V-2	17,5

Man ersieht daraus, daß der Zusatz des erfindungsgemäßen UV-Absorbers UV-I nur eine geringe Zunahme des YI bewirkt, während beide Vergleichsproben (Benzotriazolderivate) eine starke Zunahme des YI bewirken.

#### Beispiel 2 - UV-Härtung eines Klarlackes

Ein Klarlack wird bereitet aus 70 Teilen eines Tris(hydroxyethyl)isocyanuratriacrylates (Genomer® T 930), 30 Teilen 1,6-Hexandiolacrylat und 2 Teilen 1-Benzoylcyclohexanol als Photoinitiator. Dazu kommt 1 Teil verschiedener, in Tabelle 2 angegebener UV-Absorber. Die Proben werden auf ein Aluminiumblech aufgetragen, das mit einem weissen Coil-coat beschichtet ist. Die Proben werden in einem UV-Bestrahlungsgerät der Fa. PPG mit 2 Lampen à 80 W/cm in zwei Durchgängen bei einer Bandgeschwindigkeit von 10 m/min bestrahlt und damit gehärtet. Es resultiert eine Schichtdicke von ca. 40 µm.

Nach einer Lagerzeit von 15 min wird der Yellowness-Index (YI) nach ASTM D 1925 gemessen. Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 aufgeführt.

Tabelle 2

	UV-Absorber (1 %)	YI
40	UV-1	6,3
45	UV-2	3,8
	UV-3	2,7
	UV-5	2,8
50	V-1	16,3
	V-2	12,5

Wie in Beispiel 1 zeigen auch bei der UV-Härtung die erfindungsgemäßen UV-Absorber eine wesentlich geringere Verfärbung.

Beispiel 3 - Witterungsbeständigkeit eines Klarlackes

Es wird wie in Beispiel 2 gearbeitet, jedoch werden 1,5 % (statt 1 %) UV-Absorber eingesetzt. Die Witterungsbeständigkeit der gehärteten Lacke wird in zwei verschiedenen UV-Bereichen getestet:

- 5 A) durch Bewitterung in einem QUV-Gerät der Fa. Q-Panel mit UVA-340-Lampen und bei einem Bewitterungszyklus von 8 h UV-Bestrahlung bei 70°C und 4 h Kondensation bei 50°C,  
 B) durch Bewitterung in einem UVCON-Gerät der Fa. Atlas mit UVB-313-Lampen bei einem Zyklus von 8 h UV-Bestrahlung bei 70°C und 4 h Kondensation bei 50°C.

10 Nach 200 h und 2000 h Bewitterung wird der Yellowness-Index der Lackproben gemessen. Die Ergebnisse sind in Tabelle 3 und 3a aufgeführt.

Tabelle 3 - UVA-Bewitterung

15	UV-Absorber (1,5 %)	YI nach 200 h	YI nach 2000 h
	UV-1	- 0,2	- 0,5
20	UV-2	0,7	2,3
	V-3	3,5	5,6
25	V-5	2,6	8,0

Tabelle 3a - UVB-Bewitterung

30	UV-Absorber (1,5 %)	YI nach 200 h	YI nach 2000 h
35	UV-1	0,7	0,7
	UV-2	1,1	3,0
40	V-3	4,6	23,5
	V-5	4,5	23,7

45

Beispiel 4 - Witterungsbeständigkeit eines 2-Schicht-Metallic-Lackes

Mit einem weissen Coil-Coat beschichtete Aluminiumbleche wurden mit einem Silbermetall-Einbrennlack auf Basis Polyester/Celluloseacetobutyrat/Melaminharz lackiert und bei 120°C gehärtet. Auf diesen Basis-Lack wird der in Beispiel 1 beschriebene Klarlack aufgebracht, dem 1 % UV-Absorber zugesetzt werden. Die Proben werden elektronenstrahlgehärtet wie in Beispiel 1 beschrieben.

Die gehärteten Proben werden in einem UVCON-Gerät der Fa. Atlas mit UVB-313-Lampen bei einem Zyklus von 4 h UV-Bestrahlung bei 60°C und 4 h Kondensation bei 50°C bewittert. Gemessen wird der Farbabweichung  $\Delta E$  nach DIN 6174 nach 900 h Bewitterung gegenüber dem Anfangswert. Die Ergebnisse sind in

55 Tabelle 4 aufgeführt.

Tabelle 4

	UV-Absorber (1 %)	$\Delta E$ nach 900 h
5	UV-2	0,5
	UV-4	0,7
10	V-3	1,9
	V-6	2,0
15		

Beispiel 5 - Witterungsbeständigkeit eines 2-Schicht-Metallic-Lackes

20 Es wird wie in Beispiel 4 gearbeitet, jedoch wird der Decklack durch UV-Licht gehärtet, wie in Beispiel 2 beschrieben.

Die gehärteten Proben werden in einem UVCON-Gerät der Fa. Atlas mit UVB-313-Lampen bei einem Zyklus von 4 h UV-Bestrahlung bei 60°C und 4 h Kondensation bei 50°C 1600 h bewittert. Vor und nach der Bewitterung wird der Yellowness-Index der Proben gemessen. Tabelle 5 gibt die Differenz dieser beiden Mes-

25 sungen ( $\Delta YI$ ) an.

Tabelle 5

	UV-Absorber (1 %)	$\Delta YI$ nach 1600 h
30	UV-1	0,4
	UV-2	0,3
35	UV-3	1,6
	UV-5	1,0
40	V-1	3,1
	V-2	3,1
	V-4	3,1
45	V-5	2,5

50

**Patentansprüche**

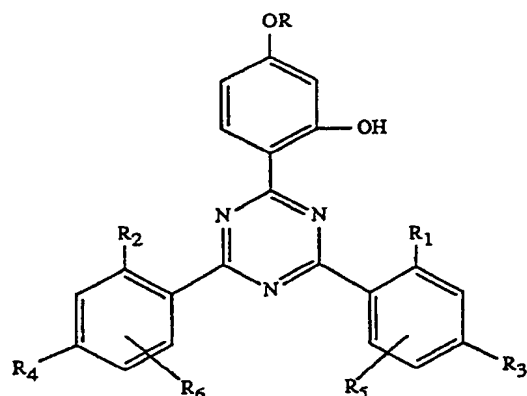
1. Strahlenhärtbare lichtstabilisierte Zusammensetzung, enthaltend
- 55 A) mindestens ein ethylenisch ungesättigtes Bindemittel und
- B) mindestens einen UV-Absorber der Formel I



5

10

15



(I)

20

worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkyl bedeutet,  
 R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, Halogen oder Halogenmethyl bedeuten,  
 R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkoxy oder Halogen bedeuten  
 und  
 R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> unabhängig voneinander H, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder Halogen bedeuten.

25

2. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Bindemittel mehrere ethylenisch ungesättigte Verbindungen enthält.

30

3. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 1, enthaltend einen UV-Absorber der Formel I, worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl ist, R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, OH, Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeuten, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy oder Halogen bedeuten und R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> unabhängig voneinander H oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl bedeuten.

35

4. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 1, enthaltend einen UV-Absorber der Formel I, worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl ist, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, CH<sub>3</sub> oder Cl bedeuten, und R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> Wasserstoff bedeuten.

40

5. Strahlenhärtbare Zusammensetzungen gemäß Anspruch 1, enthaltend einen UV-Absorber der Formel I, worin R Octyl ist, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> Methyl sind und R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> Wasserstoff sind.

6. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 1, enthaltend 0,01 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Bindemittel, eines UV-Absorbers der Formel I.

7. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 1, enthaltend außerdem C) mindestens einen Photoinitiator.

45

8. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 7, enthaltend 0,1 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das Bindemittel, eines Photoinitiators oder Photoinitiatorgemisches.

50

9. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 1, enthaltend außerdem D) mindestens ein Lichtschutzmittel aus der Klasse der sterisch gehinderten Amine.

10. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 9, enthaltend als Komponente D) ein Lichtschutzmittel aus der Klasse der 2,2,6,6-Tetramethylpiperidine.

55

11. Strahlenhärtbare Zusammensetzung gemäß Anspruch 9, enthaltend als Komponente D) 0,01 bis 5 Gew.-%, bezogen auf das Bindemittel, eines Lichtschutzmittels aus der Klasse der sterisch gehinderten Amine.

12. Verwendung einer in Anspruch 1 definierten Zusammensetzung als Überzugsmittel.

**EP 0 458 741 A2**

**13.** Verfahren zur Strahlenhärtung eines Überzugsmittels auf Basis eines ethylenisch ungesättigten Bindemittels, dadurch gekennzeichnet dass man diesem mindestens einen UV-Absorber der Formel I gemäß Anspruch 1 einverleibt, es auf ein Substrat aufbringt und mit Elektronen bestrahlt.

**5 14.** Verfahren zur Strahlenhärtung eines Überzugsmittels auf Basis eines ethylenisch ungesättigten Bindemittels, dadurch gekennzeichnet, dass man diesem mindestens einen UV-Absorber der Formel I gemäß Anspruch 1 sowie einen Photoinitiator, zusetzt, es auf ein Substrat aufbringt und mit UV-Licht bestrahlt.

**10 15.** Ein nach dem Verfahren des Anspruches 13 oder 14 gehärteter Überzug.

**16.** Verwendung von in Anspruch 1 definierten Verbindungen der Formel I als UV-Absorber in strahlenhäbaren Zusammensetzungen.

**15**

**20**

**25**

**30**

**35**

**40**

**45**

**50**

**55**



Veröffentlichungsnummer : **0 458 741 A3**

**EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

Anmeldenummer : **91810333.4**

Int. Cl.<sup>5</sup> : **C09D 7/12, C08K 5/3492**

Anmeldetag : **30.04.91**

Priorität : **10.05.90 CH 1588/90**

Veröffentlichungstag der Anmeldung :  
**27.11.91 Patentblatt 91/48**

Benannte Vertragsstaaten :  
**DE FR GB IT**

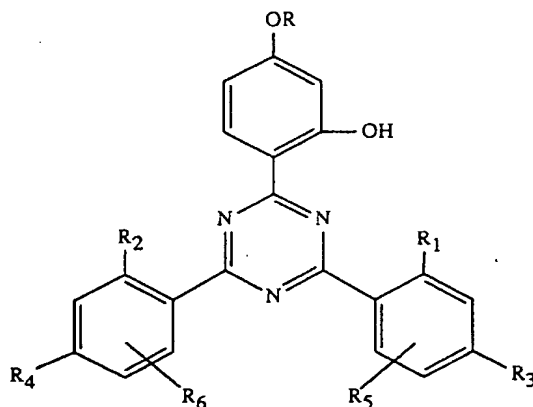
Veröffentlichungstag des später  
veröffentlichten Recherchenberichts : **02.12.92**  
**Patentblatt 92/49**

Anmelder : **CIBA-GEIGY AG**  
**Klybeckstrasse 141**  
**CH-4002 Basel (CH)**

Erfinder : **Valet, Andreas, Dr.**  
**Im Bruckacker 18**  
**W-7859 Eimeldingen (DE)**  
Erfinder : **Köhler, Manfred, Dr.**  
**Kehlerstrasse 15**  
**W-7800 Freiburg (DE)**

**Strahlenhärtbare lichtstabilisierte Zusammensetzungen.**

Eine strahlenhärtbare Masse enthält als Lichtschutzmittel einen UV-Absorber der Formel I



worin R Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkyl bedeutet,  
R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, Halogen oder Halogenmethyl bedeuten,  
R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> unabhängig voneinander H, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>18</sub>-Alkoxy oder Halogen bedeuten und  
R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> unabhängig voneinander H, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl oder Halogen bedeuten. Diese UV-Absorber  
zeichnen sich durch geringe Verfärbung aus.

EP 0 458 741 A3



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 91 81 0333

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	
X	US-A-3 268 474 (HARDY W.B. ,BROOK B. , ET AL) * Ansprüche 1,2,4,8-10 *	1,3,5,6	C09D7/12 C08K5/3492
X	GB-A-975 966 (AMERICAN CYNAMID CO.) * Ansprüche 1-10 *	1,3,5,6	
E	EP-A-0 442 847 (CIBA -GEIGY AG) * Seite 11, Zeile 49 - Zeile 55; Ansprüche 1,1,5,6 *	1-3, 7-10,12	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5)
			C09D C08K
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 07 OKTOBER 1992	Prüfer CATURLA VICENTE V.
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
<p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet  Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie  A : technologischer Hintergrund  O : nicht schriftliche Offenbarung  P : Zwischenliteratur</p>			<p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze  E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist  D : in der Anmeldung angeführtes Dokument  L : aus andern Gründen angeführtes Dokument  &amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>

EPO FORM 150 (1.12.1990)